(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 特 許 公 報 (B 2)

(11)特許番号

第2973031号

(45)発行日 平成11年(1999)11月8日

(24)登録日 平成11年(1999)9月3日

(51) Int.Cl.6		識別記号	FΙ		
A 6 1 K	31/565		A 6 1 K	31/565	
	31/00	601		31/00	601J
C 0 7 J	1/00		C 0 7 J	1/00	

HP 308F

請求項の数11(全 10 頁)

(21)出願番号	特願平3-515665	(73)特許権者	99999999
			ヒューマネティックス コーポレーショ
(86) (22)出顧日	平成3年(1991)8月28日		ν
	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •		アメリカ合衆国, ミネソタ州 55317,
(65)公表番号	特表平6-508345		チャンハッセン, レイク ドライブ イ
(43)公表日	平成6年(1994)9月22日		ースト 18894
(86)国際出願番号	PCT/US91/06147	(72)発明者	ラーディ, ヘンリー アーノルド
(87)国際公開番号	WO92/03925	(12/30/31	アメリカ合衆国,ウィスコンシン州
	平成4年(1992)3月19日		53705 マディソン、ソロストランド
(87) 国際公開日			ロード 1829
審查請求日	平成8年(1996)11月8日	(70) * 113-ix	
(31)優先権主張番号	•	(72)発明者	パートリッジ、ブルース イー
(32) 優先日	1990年8月29日		アメリカ合衆国, ネプラスカ州 68502
(33) 優先権主張国	米国(US)		リンコルン, サウス 25ス ストリー
			ト 1209
		/ (74)代理人	弁理士 萼 経夫 (外1名)
	•		•
		審査官	弘實一議二
			最終頁に続く

(54) [発明の名称] 減量を促進するための置換 Δ5-アントロステンを含む医薬

1

【請求項1】有効成分として、ヒドロキシル基の少なく

(57) 【特許請求の範囲】

とも1つが(i)炭素原子数2ないし22の脂肪酸、(i)炭素原子数7ないし12の芳香族酸、(iii)カルボキシル基の1つのみがステロイド上のヒドロキシル基(類)に対してエステル化される炭素原子数3又はそれより多くのジカルボン酸および、(iv)無機酸からなる群から選択された酸でエステル化されている、 Δ 5-アンドロステン-3 β , 1 β -ドリオールおよび Δ 5-アンドロステン-3 β , 1 β -ジオール-7-オンならびにそれらの誘導体からなる群から選択されたステロイドを含む、体重増加防止の処置を必要とする被検体を治療するための医薬。

【請求項2】有効成分として、ヒドロキシル基の少なくとも1つが(i)炭素原子数2ないし22の脂肪酸、(i

2

i) 炭素原子数7ないし12の芳香族酸、(iii) カルボキシル基の1つのみがステロイド上のヒドロキシル基

(類) に対してエステル化される炭素原子数 3 又はそれより多くのジカルボン酸および、(iv)無機酸からなる群から選択された酸でエステル化されている、 $\Delta 5-$ アンドロステン-3 β , 1 β -トリオールおよび $\Delta 5$ -アンドロステン-3 β , 1 β -ジオール-1 β -1 β -ジオール-1 β -1 β -1

【請求項3】有効成分として、ヒドロキシル基の少なくとも1つが(i)炭素原子数2ないし22の脂肪酸、(i)炭素原子数7ないし12の芳香族酸、(iii)カルボキシル基の1つのみがステロイド上のヒドロキシル基

(類) に対してエステル化される炭素原子数3又はそれ

より多くのジカルボン酸および、(iv)無機酸からなる 群から選択された酸でエステル化されている、 $\Delta 5 - P$ ンドロステン -3β , 1α , 17β - トリオールおよび $\Delta 5$ - アンドロステン -3β , 11β - ジオール-7 - オンな らびにそれらの誘導体からなる群から選択されたステロ イドを含む、肥満の被検体を治療するための肥満症のた めの医薬。

【請求項4】有効成分として、ヒドロキシル基の少なくとも1つが(i)炭素原子数2ないし22の脂肪酸、(i)炭素原子数7ないし12の芳香族酸、(iii)カルボキシル基の1つのみがステロイド上のヒドロキシル基(類)に対してエステル化される炭素原子数3又はそれより多くのジカルボン酸および、(iv)無機酸からなる群から選択された酸でエステル化されている、 Δ 5-アンドロステン-3 β ,1 α ,17 β -ドリオールおよび Δ 5-アンドロステン-3 β ,1 α ,17 β -ジオール-7-オンならびにそれらの誘導体からなる群から選択されたステロイドを含む、体重超過被検体を治療するための体重減量を促進するための医薬。

【請求項5】ヒドロキシル基の少なくとも1つが(i)炭素原子数2ないし22の脂肪酸、(ii)炭素原子数7ないし12の芳香族酸、(iii)カルボキシル基の1つのみがステロイド上のヒドロキシル基(類)に対してエステル化される炭素原子数3又はそれより多くのジカルボン酸および、(iv)無機酸からなる群から選択された酸でエステル化されている、 Δ 5ーアンドロステン-3 β ,7 α ,17 β -トリオールおよびその誘導体からなる、食欲の抑制を引き起こすことおよび性ホルモンの合成を促進することなく体重増加を抑制するのに有効な生物学的活性のあるステロイド。

【請求項6】ヒドロキシル基の少なくとも1つが(i) 炭素原子数2ないし22の脂肪酸、(ii)炭素原子数7ないし12の芳香族酸、(iii)カルボキシル基の1つのみがステロイド上のヒドロキシル基(類)に対してエステル化される炭素原子数3又はそれより多くのジカルボン酸および、(iv)無機酸からなる群から選択された酸でエステル化されている、Δ5ーアンドロステン-3β,17βージオール-7ーオンおよびその誘導体からなる、食欲の抑制を引き起こすことおよび性ホルモンの合成を促進することなく体重増加を抑制するのに有効な生物学 40的活性のあるステロイド。

【請求項7】有効成分として、ヒドロキシル基の少なく とも1つが(i)炭素原子数2ないし22の脂肪酸、(i i)炭素原子数7ないし12の芳香族酸、(i ii)カルボキ シル基の1つのみがステロイド上のヒドロキシル基 ステロ (類)に対してエステル化される炭素原子数3又はそれ より多くのジカルボン酸および、(iv)無機酸からなる 群から選択された酸でエステル化されている、 Δ 5-アンドロステン-3 β -オール-7,17-ジオンおよび Δ 5 ドロコーアンドロステン-3 β ,7-ジオール-11-オンならび 50 ある。

にそれらの誘導体からなる群から選択されたステロイドを含む、体重増加防止の処置を必要とする被検体を治療するための医薬。

【請求項8】有効成分として、ヒドロキシル基の少なくとも1つが(i)炭素原子数2ないし22の脂肪酸、(i)炭素原子数7ないし12の芳香族酸、(iii)カルボキシル基の1つのみがステロイド上のヒドロキシル基(類)に対してエステル化される炭素原子数3又はそれより多くのジカルボン酸および、(iv)無機酸からなる群から選択された酸でエステル化されている、 Δ 5ーアンドロステンー3 β -オールー1,11-ジオンおよび Δ 5ーアンドロステンー3 β ,1-ジオールー17ーオンならびにそれらの誘導体からなる群から選択されたステロイドを含む、体重減少促進の処置を必要とする被検体を治療するための医薬。

【請求項9】有効成分として、ヒドロキシル基の少なくとも1つが(i)炭素原子数2ないし22の脂肪酸、(ii)炭素原子数7ないし12の芳香族酸、(iii)カルボキシル基の1つのみがステロイド上のヒドロキシル基

(類) に対してエステル化される炭素原子数 3 又はそれより多くのジカルボン酸および、(iv)無機酸からなる群から選択された酸でエステル化されている、 Δ 5 - アンドロステン- 3 β - 3 β -

【請求項10】有効成分として、ヒドロキシル基の少なくとも1つが(i)炭素原子数2ないし22の脂肪酸、

(ii) 炭素原子数 7 ないし12の芳香族酸、(iii) カルボキシル基の1 つのみがステロイド上のヒドロキシル基(類)に対してエステル化される炭素原子数 3 又はそれより多くのジカルボン酸および、(iv)無機酸からなる群から選択された酸でエステル化されている、 Δ 5-アンドロステン-3 β -オール-7,17-ジオンおよび Δ 5-アンドロステン-3 β ,7-ジオール-17-オンならびにそれらの誘導体からなる群から選択されたステロイドを含む、体重超過の被検体を治療するための体重減量を促進するための医薬。

【請求項11】被検体がヒトである請求項1、2、3、4、7、8、9または10のいずれか1項記載の医薬。 【発明の詳細な説明】

発明の背景

広義には、本発明は所望の生物学的応答を行うためのステロイドの使用に関するものである。特に、本発明は、通常デヒドロエピアンドロステロン治療に伴うアンドロゲン及びエストロゲンホルモンの生成を誘起することなく、種々の有用な生物学的応答を行い得る置換デヒドロエピアンドロステロンを含む治療薬に関するものである。

30



背景

デヒドロエピアンドロステロン (Δ5-アンドロステ ン-3β-ヒドロキシル-17-オン) (後記本文中では DHFAと記載されている)は、副腎腺、精巣及び脳内で産 生される天然ステロイドである。デヒドロエピアンドロ ステロンは、17α-ヒドロキシプレグネノロンからのエ ストロゲン及びアンドロゲン(性ホルモン)の生合成的 産生における中間体である。

DHEAを用いる治療は、減量を促進することを含み且つ 性ホルモンアンドロゲン及びエストロゲンの産生におけ る増加を含む種々の生物学的応答を刺激すると信じられ ている。

体重抑制を促進するDHEAの能力は、増強された熱発生 (化学エネルギー例えばATP及び/又はトリアシルグリ セリドよりもむしろ熱エネルギーへの変換)を通して媒 介されると信じられている。DHEAの熱発生効果は、エネ ルギー代謝の効率を減少させる傾向がある肝臓の熱発生 酵素例えばミトコンドリアのグリセロール3-ホスフェ ートデヒドロゲナーゼ (G3P-DH) 及び細胞質ゾルのリ ンゴ酸酵素(ME)の合成におけるシミュレーションの結 果であると信じられている。

残念ながら、前記の所望の特徴を得るために必要なDH EAの投与量は、種々の望ましくない副次効果を伴う性ホ ルモンの産生も刺激し得るので、DHEAは増量を抑制する ための/減量を促進するための治療薬として有用ではな

したがって、性ホルモン刺激特性を伴うことなくDHEA の減量特性を有する治療薬は非常に有用であろう。 発明の要約

増量を抑制するため及び/又は減量を促進するため、 所望の生物学的応答を刺激するために有効であり、他 方、性ホルモンの合成を誘起するためには有効ではない 置換△5-アンドロステンの増量を抑制するための及び / 又は減量を促進するための有効量を用いる被検者を治 療するための医薬を使用する。

所望の有用な生物学的な結果を生じさせると信じられ ているステロイドは下記のものを包含する:

 $\Delta 5 - 7 \sim 17 - 17 - 3 \beta$, $1\beta - 5 \sim 17 - 17 - 3 \beta$

 $\Delta 5 - 7 \sim 10^{-3} \, \beta - 7 \, \alpha$

 $\Delta 5 - 7 \sim 10$

及び、これらの誘導体〔ここで、少なくとも一つのヒ ドロキシル基が(i)一つ又はそれより多くの二重結合 を含んでもよく又は含まないでもよく且つ分岐炭素鎖を 含んでもよく又は含まないでもよい炭素原子数2ないし 22の脂肪酸、(ii) 炭素原子数7ないし12の芳香族酸、

(iii) ステロイドに関してカルボキシル基一つのみが ヒドロキシル基(類)によってエステル化されており、 第二のカルボキシル基は遊離であるか若しくは塩の形態 で残存している炭素原子数3の又は更に炭素原子数の多 いジカルボン酸、或いは(iv)無機酸例えば硫酸又は燐 酸、からなる群から選択された酸を用いてエステル化さ れている〕。

前記ステロイドは、カルバメート、エナンタート及び 腸管、血液中の又は組織中の遊離ステロイドを開放する ことができる他の誘導体として施薬されてもよい。所望 の生物学的活性はステロイド部分の関数である。前記部 分の誘導は、ステロイドの安定化、ステロイドの天然風 味の風味付け若しくは覆い隠し、又はステロイドの吸収 速度への作用を包含する種々の可能な機能を提供し得

最良の態様を含む発明の詳細な説明

ヒドロキシル基又はケト基を用いてC-3、C-7及 び/又はC-17で置換された △5-アンドロステンは、 性ホルモンの産生に関して実質的な刺激なく増量を抑制 20 するために及び減量を促進するために生物学的に有効で ある。前記の置換 Δ 5 - アンドロステンの誘導体は、少 なくとも一つのヒドロキシル基が(i)一つ又はそれよ り多くの二重結合を含んでもよく又は含まないでもよく 且つ分岐炭素鎖を含んでもよく又は含まないでもよい炭 素原子数2ないし22の脂肪酸、(ii)炭素原子数7ない し12の芳香族酸、(iii) ステロイドに関してカルボキ シル基一つのみがそれらヒドロキシル基(類)によって エステル化されており、第二のカルボキシル基は遊離で あるか若しくは塩の形態で残存している炭素原子数3の 又は更に炭素原子数の多いジカルボン酸、或いは(iv) 無機酸例えば硫酸又は燐酸、からなる群から選択された 酸を用いてエステル化されており、且つ更に所望の特性 を有すると信じられている。

前記ステロイドは、カルバメート、エナンタート及び 腸管、血液中の又は組織中の遊離ステロイドを開放する ことができる他の誘導体として施薬されてもよい。所望 の生物学的活性はステロイド部分の関数である;誘導さ れた部分は、ステロイドの安定化、吸収の好適化若しく は減少又はステロイドの風味の覆い隠しを提供し得る。

40 合成

30

 $\Delta 5 - P \sim \Gamma + \Gamma \sim 3 \beta$, $\Gamma \sim - 2 \sim 10^{-1} - 10^{-1} \sim 10^{-1}$ (7ーヒドロキシDHEA)

 $\Delta 5 - 7 \vee 1 = 27 \times 10^{-3}$ ン(7-ヒドロキシDHEA)は、下記の段階的合成によっ て市販のDHEAアセテートから合成することができる:

Δ5-アンドロステン-3β-ヒドロキシ-17-オン Δ5-アンドロステン-3β-ヒドロキシ-7-ブロ モー17ーオン

Δ5-アンドロステン-3β,1α-ヒドロキシ-17-50 オンジアセテート

 $\Delta 5 - P \sim F \cup R \sim 3\beta$, $1\alpha - E \sim F \cup R \sim 11$ オン

 $\Delta 5 - P \sim F \cup A > D - C = A > D - C = A > D - C = A > D - C = A > D$ モー17-オン(7-ブロモDHEA)は、DHEAアセテートを 臭素化剤例えばジブロマンチン(1,3-ジブロモ-5,5-ジメチルヒダントイン) 又はN-ブロモスクシンイミド と反応させることにより Δ 5 - アンドロステンー 3 β -ヒドロキシー17ーオンアセテート (DHEAアセテート) か ら合成することができる。 7 - ブロモDHEAは不安定であ り、そして本方法の次工程で即座に使用しなければなら

7αーブロモDHEA及び7βーブロモDHEAの異性体混合 物を含む7-ブロモDHEAは、ピー. エヌ.,クレシャ,ア イ. ディー. (P. N., Kulesha, I. D.)及びウスココヴィ ック、エム、アール、(Uskokovic, M. R.) によるジャー ナル オブ オーガニック ケミストリー (Jour. Org. C hem.) 、第46巻、第1030-1032頁(1981年)のコンファ ロンにおけるコレステロール誘導体のために記載された 方法に従って7αープロモDHEAと平衡化され得る。短時 間、7-ブロモDHEAのラセミ混合物を冷たい無水LiBrと 20 接触させ、次いでそれらの立体特異的組成物が生成する まで光から遮蔽する。

オンジアセテート (7-ヒドロキシDHEAジアセテート) は、7-ブロモDHEAを氷酢酸及び粉末状酢酸銀の混合物 と室温で適する溶媒例えばメチレンクロリド又はアセト ン中で反応させることにより7ーブロモDHEAから合成す ることができる。

 Δ 5-アンドロステン-3β, 1α-ヒドロキシ-17-オン(7-ヒドロキシDHEA)は、メタノールに溶解した 30 7-ヒドロキシDHEAジアセテートを適する塩基例えばNa 2003を含む水溶液と反応させることにより7ーヒドロキ シDHEAジアセテートから合成することができる。

合成された7-ヒドロキシDHEAは、次いで(i)真空 中でメタノールを蒸発させ、(ii) 適当な有機溶媒例え ばジクロロメタン中に7ーヒドロキシDHEAを抽出し、

(iii) 真空中で前記有機溶媒を蒸発させ、(iv) 適す る有機溶媒例えばエタノールを用いて 7-ヒドロキシDH EAを含む抽出された固体を共沸的に乾燥し、(v)抽出 された固体をアセトン中に溶解し、そして次いで(iv) の精製された結晶を調製するために、適する沈澱剤例え ばヘキサンをアセトン溶液に添加することにより精製す ることができる。

 $\Delta 5 - \mathcal{P} \mathcal{V} F = \mathcal{F} \mathcal{V} - 3 \mathcal{B}, 1\alpha - \mathcal{V} \mathcal{F} - \mathcal{V} - 11 - \mathcal{F}$ ン結晶の第二収集物は、得られた溶液を室温以下に冷却 することにより得ることができる。

 $\Delta 5 - T \sim 1.11 - 5$ - (7ーケトDHEA)

は、下記の段階的合成によって市販のDHEAアセテートか ら合成することができる:

3β-アセトキシーΔ5-アンドロステン-17-オン $3\beta - 7\tau + 5\tau - \Delta 5 - 7\tau + 5\tau - 7$

 $\Delta 5 - T \sim F \cup T \sim 3 \beta - T - N - N \sim 11 - S \rightarrow 1$ 3β-アセトキシーΔ5-アンドロステン-17-オン (7-オンDHEAアセテート)は、フィーザー, エル. エ フ. (Fieser) によりジャーナル オブ アメリカン 10 ケミカル ソサエティー(Jour. Am. Chem. Soc.)、第75 巻、第4386-4394頁(1953年)に記載された方法に従っ て、DHEAアセテートを酸化剤CrOsと反応させることによ り3β-アセトキシ-Δ5-アンドロステン-17-オン (DHEAアセテート) から合成することができる。

Δ5-アンドロステン-3β-オール-7,17-ジオン (7-オンDHEA) は、7-オンアセテートから合成する ことができ、そして7-ヒドロキシDHEAジアセテートか らの7-ヒドロキシDHEAの合成及び精製に関する上記脱 エステル化及び精製工程を用いることより精製すること ができる。

 $\Delta 5 - P \sim F \cap A = 0$ A = 0(7α-ヒドロキシーアンドロステンジオール)

は、下記の段階的合成によって市販のアンドロステンジ アセテートから合成することができる:

 $\Delta 5 - P \sim F \cap A = 3 \beta$, $17 \beta - \mathcal{Y} \rightarrow F \cap A = 17 \beta$

ブロミドジアセテート

-3.17-ジアセテート

ブロミド (7-ブロモアンドロステンジオール) は、ア ンドロステンジオールジアセテートを臭素化剤例えばジ ブロマンチン(1, 3-ジブロモ-5, 5-ジメチルヒダント イン) 又はN-プロモスクシンイミドと反応させること により、市販のΔ5-アンドロステン-3β,17β-ジ オールジアセテート(アンドロステンジオールアセテー ト)から合成することができる。合成された7-ブロモ アンドロステンジオールは不安定であり、そして即座に 使用しなければならない。

7ープロモアンドロステンジオールは、7αープロモ アンドロステンジオール及び7β-ブロモアンドロステ ンジオールの混合物を含み、これは、ピー. エヌ.,クレ シャ,アイ.ディー.及びウスココヴィック,エム.ア ール. によるジャーナル オブ オーガニック ケミス トリー、第46巻、第1030-1032頁(1981年)のコンファ ロンにおけるコレステロール誘導体のために記載された Δ 5 - アンドロステン- 3 β - オール- 1, 1 1 - ジオン 50 方法に従って 7 α - ブロモDHEAと平衡化され得る。短時

10

間、7-ブロモDHEAのラセミ混合物を無水LiBrと接触させ、次いで立体特異的組成物が生成するまで光から遮蔽する。

Δ5-アンドロステン-3β,1α,17β-トリオール-3,17-ジアセテート(7-ヒドロキシアンドロステンジオールジアセテート)は、7-プロモアンドロステンジオールを氷酢酸及び酢酸銀の混合物と適する溶媒例えばメチレンクロリド又はアセトン中で反応させることにより7-プロモアンドロステンジオールから合成することができる。

Δ5-アンドロステン-3β,1α,17β-トリオール (7-ヒドロキシアンドロステンジオール)は、メタノールに溶解した7-ヒドロキシアンドロステンジオール ジアセテートを適する塩基例えばNa2CO3を含む水溶液と 反応させることにより7-ヒドロキシアンドロステンジオールジアセテートから合成することができる。

合成された7ーヒドロキシアンドロステンジオールは、次いで(i)真空中でメタノールを蒸発させ、(ii)適当な有機溶媒例えばジクロロメタン中に7ーヒドロキシアンドロステンジオールを抽出し、(iii)真空中で前記有機溶媒を蒸発させ、(iv)適する有機溶媒例えばエタノールを用いて7ーヒドロキシアンドロステンジオールを含む抽出された固体を共沸的に乾燥し、

(v) 抽出された固体をアセトン中に溶解し、そして次いで(vi) Δ 5-アンドロステン-3 β , 1α , 11β -トリオールの精製された結晶を調製するために、適する沈澱剤例えばヘキサンをアセトン溶液に添加することにより精製することができる。

 $5-アンドロステン-3\beta$, 1α , 11β - トリオール結晶の第二収集物は、得られた溶液を室温以下に冷却することにより得ることができる。

 $\Delta 5 - \mathcal{P} \sim \mathcal{F} \cap \mathcal{F} \sim -3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta - \mathcal{F} \sim -7 - 3 \beta$, 17 $\beta \sim -7 - 3 \beta$,

 Δ 5-アンドロステン-3 β , 11β -ジオール-7-オンは、下記の段階的合成によって市販のアンドロステンジオールジアセテートから合成することができる:

 Δ 5 - P \sim P

Δ5-アンドロステン-3β,17β-ジオール-7-オン-ジアセテート

 Δ 5 - アンドロステン- 3 β , 17 β - ジオール- 7 - オン

Δ5-アンドロステン-3β,17β-ジオールージアセテートは、フィーザー,エル.エフ.によりジャーナル オブ アメリカン ケミカル ソサエティー、第75巻、第4386-4394頁(1953年)に記載された方法に従って、アンドロステンジオールジアセテートを酸化剤CrOsと反応させることによりΔ5-アンドロステン-3β,17β-ジオールージアセテート(アンドロステンジオールジアセテート)から合成することができる。

Δ5-アンドロステン-3β, 11β-ジオ-ル-7-オン (7-オンアンドロステンジオール)は、Δ5-アンドロステン-3β, 11β-ジオール-7-オン-ジアセテートから合成することができ、そして7-ヒドロキシDHEAジアセテートからの7-ヒドロキシDHEAの合成及び精製に関する上記脱エステル化及び精製工程を用いることより精製することができる。

著しく制限される傾向もないので、一つ又はそれより 多くのヒドロキシル基を何れかの種類の有機酸及び無機 酸例えば硫酸又は燐酸を用いてエステル化することにより、置換 Δ 5 - アンドロステンを更に変性し得ると信じ られている。

治療

被検体は、経口又は注射によることを包含する何れか の通常許容される態様を用いて治療してよい。 1日当た り体重100kg当たり約0.1ないし2g、好ましくは約0.5な いし2gの投与比率における治療は、減量を促進するため に及び/又は増量を抑制するために一般的に有効である と信じられている。体重100kg当たり0.1gよりも少ない 投与比率は増量を抑制するために一般的に有効ではない と信じられており、他方、体重100kg当たり約2gよりも 多い投与比率は、実施上に相当する利点を与えることな く治療費を増加させる。被検体に施薬すべき最適投与比 率は、最適投与比率が流体組成物(脂肪%)、所望の効 果(増量抑制対減量)、個人の食性(毎日の摂取カロリ 一)、及び同種のものを包含する幾つかの因子に依存す るので、場合毎に異なる。予想し得る如く、減量を促進 する目的のために被検体に与えられた投与比率は、各プ ログラムの下で同一の摂取カロリーを想定している体重 保持を促進するための必要量よりも大きいであろう。

制限される傾向もないので、置換 Δ 5 - アンドロステンはDHEAの変換の間の物質代謝の中間体ないし、熱発生酵素例えばグリセロール 3 - ホスフェートデヒドロゲナーゼ及びリンゴ酸酵素の産生を増強するために実際に応答し得る代謝産物(類)へのDHEAの変換の間の中間体であると我々は信じる。

被検体は、何れかの所望のスケジュールにより、ステロイドを用いて治療されてよい。一方では体内で活性を有して存在するのみならず、長期に渡って誘導された熱発生酵素(類)の濃度が高められて残存するので、増量を抑制するために及び/又は減量を促進するためにステロイドは有効であろういうことが予想されている。現時点においては、ステロイドに関する有効性の持続は充分に認められていない。しかしながら、ステロイドは体内に蓄積されず且つ施薬後の日々の中で実質的に移動及び/又は不活性化されるであろうということが信じられている。したがって、最適な実施においては被検体を毎日治療すべきであろうが、しかし最大よりも小さい実施が許容される場合には、より少ない頻度例えば一日毎又は一週毎に治療してもよい。例えば、治療後の最初の2、3

30



日以内に起こる減量は、治療の間の残った日々の間に起 こる如何なる増量も平衡させるので、体重保持プログラ ムに置かれた被検体は、全期間の間保持されないステロ イド熱発生酵素(類)を用いた治療を要求してよい。

投与量及び投与比率に影響を及ぼす因子から明らかな 如く、各々の特定の被検体は注意深く且つしばしば検査 されるべきであり、そして投与量及び/又は投与比率は 特定の状況に基づいて変更された。

実験

実施例I

合成

 $\Delta 5 - P \sim F \cap A = 3\beta$, $1\alpha - \Im A - N - 11 - A \sim 11$ (段階1) 電磁攪拌機および還流冷却器を備えた2リッ トルの、三つ口の、丸底フラスコの中に、ヘキサン(沸 点、69-71℃)1000ml、DHEAアセテート10グラム(0.03 モル) およびNaHCO313.6グラム(0.16モル)を置いて、 第一の溶液を作った。第一の溶液をMz雰囲気下に置きそ して一定の攪拌の下還流加熱した。還流する第一の溶液 の中に、ジブロマンチン(1,3ジブロモ-5,5-ジメチル ヒダントイン) 6.11グラム(0.021モル)を臭素化剤と して加えて第二の溶液を作った。第二の溶液は徐々に橙 色に変りその後急速に青白色/黄色に変った。第二の溶 液を30分間還流し、室温にまで冷却しそして焼結ガラス 漏斗に通して濾過した。残渣をジクロロメタン50mlで濯 ぎそして集められた濾液を35℃より低い温度にて回転蒸 発させて乾固した。乾燥濾過物 (Δ5-アンドロステン 3 8-オール-7-ブロモー17-オン) は貯蔵不安定な ものであり、ただちに段階2に使用することとした。

(段階2) 乾燥濾過物を、電磁攪拌機を備えそして氷浴 中に置かれた1リットルの密栓されたフラスコの中のジ 30 クロロメタン80ml中に再溶解した。再溶解された濾過物 の中に、氷冷アセトン320ml中の無水LiBr8グラムを加え て第三の溶液を作った。第三の溶液を光から遮蔽し、そ して、これを3時間の間連続して攪拌した。生じた溶液 は優勢にはΔ5-アンドロステン 3β-オールー7α ープロモー17ーオンでありそして簡単に温めることが可 能であり、ただちに段階3に使用することとした。

(段階3)電磁攪拌機を備えた500mlフラスコの中に、 ジクロロメタン320ml、氷酢酸80ml、および銀アセテー ト26グラムを置いて、第一の懸濁液を作った。第一の懸 40 濁液を室温にて20分間の間連続して攪拌した。攪拌され た第一の懸濁液を一定の攪拌の下、優勢には△5-アン ドロステン3β-オール-7α-ブロモー17-オンから なる温められた溶液に加えて、第二の懸濁液を作った。 第二の懸濁液を室温にて30分間一定に攪拌し、その間 に、該懸濁液を焼結ガラス漏斗に通して濾過してソリッ ド画分を生成した。濾過されたソリッド画分をジクロロ メタン100mlにより濯いだ。濾過物を水1000mlで3回抽 出し、5%NaHCO3溶液1000mlにより中性にし、そして水 により2回以上抽出した。その後 Δ 5-アンドロステン 50 沈殿物を作った。凝集された沈殿物を焼結ガラス漏斗の

3β-17α-ジオール-17-オンジアセテートを含む有 機溶液を回転蒸発させて乾固した。

(段階4) 乾燥された抽出ソリッドを、電磁攪拌機およ び還流冷却器を備えた1リットルの、三つ口のフラスコ 中のメタノール500mlの中に再溶解して、第四の溶液を 作った。第四の溶液をNn雰囲気下に置きそして一定の攪 拌の下還流加熱した。第四の溶液の中に、Na2 CO3 の 5% 水溶液250mlを加えて第五の溶液を作った。第五の溶液 を一定の攪拌の下45分間還流した。メタノールを回転蒸 10 発させて除去しそして第五の水溶液を、適当な量の氷酢 酸を用いて、注意深くpH7にまで持っていった。中性化 された第五の溶液をジクロロメタン100mlにより2回抽 出した。 Δ5-アンドロステン 3β, 7α-ジオールー 17-オンのジクロロメタン溶液を回転蒸発させてほぼ乾 固し、これを無水エタノールにより共沸的に乾燥し、そ してその後アセトンにより2回共沸的に乾燥した。温か いアセトンを乾燥した抽出ソリッドに、該ソリッドが完 全に溶解して第六の溶液となるまで、加えた。ヘキサン を第六の溶液に、該溶液が曇り始めるまで加えた。その 時点で、Δ5-アンドロステン 3β-7α-ジオール -17-オンの結晶が室温にて生成し始める。

 $\Delta 5 - 7 \sim 10$ オン結晶の第二の収穫を、残りの第六の溶液を冷却する ことにより得た。

生成物は約187-189℃にて溶融しそしてアセトン/へ キサンより再結晶した場合、約192-193℃にて溶融し た。

実施例日

合成

 Δ 5-アンドロステン 3β -7 $(\alpha\beta)$ -ジオールー

オンを、実施例 I に記載の手順に従って、但し段階2は 段階1からの乾燥した濾過物を段階3のための製造にお いて単にジクロロメタン80ml中に再溶解することが省か れていることを除いて、製造した。

実施例日日

合成

Δ5-アンドロステン 3β-オールー1,11-ジオン (段階1) 電磁攪拌機および水浴を備えた50mlフラスコ の中に、無水酢酸6.5ml、酢酸23ml、酢酸ナトリウム1.7 グラム、およびDHEAアセテート2グラムを置いて、第一 の混合物を作った。第一の混合物の中に、三酸化クロム 2グラムを30分の期間にわたって加えて第二の混合物を 作った。第一の混合物を56-58℃の一定温度に維持しそ して三酸化クロムの添加の間連続して攪拌した。第二の 混合物を56-58℃の一定温度に維持しそしてさらに1時 間の間連続して攪拌しその後第二の混合物を冷却しそし て一定の攪拌の下氷水600mlの中にゆっくりと注いで、

上に集めそして水によりもはや緑でなくなるまで洗浄した。 P_2O_5 上で真空乾燥をした後、生成物をメタノール中に溶解しそして再結晶させて約191-192 $^{\circ}$ の融点を有する実質的に純粋な $\Delta 5-$ アンドロステン $3\beta-$ アセトキシー1,17-ジオンを得た。

(段階2) 沈殿物を、電磁攪拌機および還流冷却器を備 えた1リットルの、三口の丸底フラスコの中のメタノー ル500ml中に再溶解して、第三の溶液を作った。第三の 溶液をNz雰囲気の下に置きそして一定の攪拌の下還流加 熱した。この第三の溶液の中に、Naz CO3 の 5 %溶液250m 10 |を加えて、第四の溶液を作った。第四の溶液を一定の 攪拌の下45分間還流した。この第三の溶液の中に、NazC 01の5%溶液250mlを加えて、第四の溶液を作った。メ タノールを回転蒸発させて除去しそして第四の水溶液 を、適当な量の氷酢酸を用いて、注意深くpH7にまで持 っていった。中性化された第四の溶液をジクロロメタン 100mlずつの2つの分量により抽出し、そして2つの分 量を合わせ、ジクロロメタンを真空蒸発させた。その後 抽出されたソリッドをまず無水エタノールによりそして 続いて二つの別個のアセトン分量により共沸的に乾燥さ せた。メタノールを乾燥した抽出ソリッドに、該ソリッ ドが完全に溶解して第五の溶液となるまで、加えた。へ キサンを第五の溶液に、該溶液が曇り始めるまで加え た。その時点で、Δ5-アンドロステン 3β-オール -1,11-ジオンの結晶が室温にて生成し始める。

 Δ 5 - T Δ 5 - T Δ 7 - Δ 7 - Δ 7 Δ 7 Δ 7 Δ 8 Δ 8 Δ 7 Δ 8 Δ 9 Δ 8 Δ 8 Δ 9 Δ 9 Δ 8 Δ 9 Δ

生じた生成物は、約235-238℃の融点を有していた。 実施例IV

合成

Δ5-アンドロステン 3β.7.17-トリオール

(段階1) 電磁攪拌機および還流冷却器を備えた2リッ トルの丸底フラスコの中に、ヘキサン(沸点69-71℃) 1000ml、 $\Delta 5 - P \sim F \cup P \sim 3\beta - 11\beta - \mathcal{S} \rightarrow \mathcal{S} \rightarrow \mathcal{S}$ アセテート10グラム (0.03モル) およびNaHCO313.6グラ ム(0.16モル)を置いて、第一の溶液を作った。第一の 溶液をN2雰囲気下に置きそして一定の攪拌の下還流加熱 した。還流する第一の溶液の中に、ジブロマンチン(1, 3-ジブロモー5,5-ジメチルヒダントイン)6.11グラム 40 (0.021モル)を臭素化剤として加えて、第二の溶液を 作った。第二の溶液は徐々に橙色に変りその後急速に青 白色/淡黄色に変った。第二の溶液を30分間還流し、室 温にまで冷却し、そして焼結ガラス漏斗に通して濾過し た。残渣をジクロロメタン50mlにより濯ぎそして35℃よ り低い温度にて回転蒸発させて乾固した。乾燥濾過物 (Δ5-アンドロステン3β-11β-ジオールー7-ブロミド)は、貯蔵不安定なものであり、ただちに段階2 に使用することとした。

(段階2) 乾燥濾過物を、電磁攪拌機を備えそして氷浴 50

14

中に置かれたフラスコの中のジクロロメタン80m| 中に再溶解した。再溶解された濾過物の中に、氷冷アセトン320m| 中の無水LiB18グラムを加えて、第三の溶液を作った。第三の溶液を光から遮蔽し、そして、これを3時間の間連続して攪拌した。優勢には $\Delta 5$ -アンドロステン $3\beta-11\beta$ -ジオールー 7α -ブロミドからなる生じた溶液は、簡単に温めそしてただちに段階3に使用することが可能であった。

(段階3)電磁攪拌機を備えた500mlフラスコの中に、 塩化メチレン320ml、氷酢酸80ml、および銀アセテート2 6グラムを置いて、第一の懸濁液を作った。第一の懸濁 液を室温にて20分の間連続して攪拌した。攪拌された第 一の懸濁液を一定の攪拌の下、優勢にはΔ5-アンドロ ステン 3β-11β-ジオール-7α-ブロミドからな る温められた溶液に加えて、第二の懸濁液を作った。第 二の懸濁液を室温にて30分間一定に攪拌し、その間に、 該懸濁液は徐々に暗色になり、そしてその後これを焼結 ガラス漏斗に通して濾過した。ガラス濾過材上に残留す る生じたソリッドを、ジクロロメタン10mlにより濯い だ。濾過物を水1000mlにより3回抽出し、5%NaHCO3溶 液1000mlにより中性にし、そしてその後濾過物 (Δ5-アンドロステン 3β , 1α , 11β - トリオール -3, 17 -ジアセテート) から抽出し、回転蒸発させて乾固した。 (段階4) 乾燥された抽出ソリッドを、電磁攪拌機およ び還流冷却器を備えた1リットルの、三つ口の、丸底フ ラスコの中に含まれたメタノール500mi中に再溶解し て、第四の溶液を作った。第四の溶液をNz雰囲気下に置 きそして一定の攪拌の下還流加熱した。第四の溶液の中 に、Na₂CO₂の5%水溶液250mlを加えて、第五の溶液を 30 作った。第五の溶液を一定の攪拌の下45分間還流した。 メタノールを回転蒸発させて除去しそして第五の水溶液 を、適当な量の氷酢酸を用いて、注意深くpH7にまで持 っていった。中性化された第五の溶液をジクロロメタン 100mlにより2回抽出しそして合わせた抽出物を真空蒸 発させた。抽出されたソリッド(Δ5-アンドロステン 3β , 7α , 17β - トリオール)を無水エタノールによ りそしてその後アセトンにより2回共沸的に乾燥した。 温かいアセトンを乾燥した抽出ソリッドに、該ソリッド が完全に溶解して第六の溶液となるまで、加えた。ヘキ サンを第六の溶液に、該溶液が曇り始めるまで加えた。 その時点で、 Δ5-アンドロステン 3β, 1α, 11β-トリオールの結晶が室温にて生成し始める。

 Δ 5-アンドロステン 3β , 1α , 11β -トリオール 結晶の第二の収穫を、残りの第六の溶液を冷却すること により得た。

実施例V

合成

Δ5-アンドロステン 3β,1 (αβ),11β-トリオ ール

 $\Delta 5 - \mathcal{P} \mathcal{V} \mathsf{F} \mathsf{D} \mathsf{D} \mathcal{F} \mathcal{V} = 3 \beta, 1 (\alpha \beta), 11 \beta - \mathsf{F} \mathcal{V}$

B)

オールを、実施例!!!に記載の手順に従って、但し段階2は段階1からの乾燥した濾過物を段階3のための製造において単に塩化メチレン80m!中に再溶解することが省かれていることを除いて、製造した。

実施例VI

合成

Δ5-アンドロステン 3β,17(β) -ジオールー7 -オン

(段階1)電磁投拌機および水浴を備えた50mlフラスコの中に、無水酢酸6.5ml、酢酸23ml、酢酸ナトリウム1.7 10グラム、およびエンドロステンジオールジアセテート2グラムを置いて、第一の混合物を作った。第一の混合物の中に、三酸化クロム2グラムを30分の期間にわたって加えて、第二の混合物を作った。第一の混合物を56-58℃の一定温度に維持しそして三酸化クロムの添加の間連続して攪拌した。第二の混合物を56-58℃の一定温度に維持しそしてさらに1時間の間連続して攪拌し、その後第二の混合物を冷却しそして一定の攪拌の下氷水600mlの中にゆっくりと注いで、沈殿物を作った。凝集された沈殿物を焼結ガラス漏斗に通して濾過し、水によりもは20や緑でなくなるまで洗浄しそして真空乾燥した。

(段階2) 乾燥した沈殿物を、電磁攪拌機および還流冷 却器を備えた1リットルの丸底フラスコの中のメタノー ル500ml中に再溶解して、第三の溶液を作った。第三の 溶液をNz 雰囲気の下に置きそして一定の攪拌の下還流加 熱した。この第三の溶液の中に、Na₂ CO₃ の 5 %溶液250m |を加えて、第四の溶液を作った。第四の溶液を一定の 攪拌の下45分間還流した。メタノールを回転蒸発させて 除去しそして第四の水溶液を、適当な量の氷酢酸を用い て、注意深くpH7にまで持っていった。中性化された第 四の溶液をジクロロメタン100mlの分量により2回抽出 し、そして合わせた抽出物を真空蒸発させた。その後抽 出されたソリッドを、まず無水エタノールによりそして 続いてアセトンにより2回共沸的に乾燥させた。メタノ ールを、乾燥した抽出ソリッドに、該ソリッドが完全に 溶解して第五の溶液となるまで、加えた。ヘキサンを第 五の溶液に、該溶液が曇り始めるまで加えた。その時点 で、 Δ 5-アンドロステン 3β 17β-ジオール-7- オンの結晶が室温にて生成し始める。

生じた生成物は、約200-202℃の融点を有していた。 実施例 VII

酵素の活性

ホルモンの投与:125-150gの体重のメイルスプラーギュドーリィ (Male Sprague Dawley) ラットはウィスコシン州、オレゴンのサスコ インコーポレーテッド (Sasco Inc. ol Oregon, WI.) から入手した。ラットは到着後第一日目は水およびピューリナ ラット チャウペレット (Purina Ral Chow pellets) を自由に摂取できるようにさせておく。ステロイドの投与は2日目から開始する。ステロイドは、後の表1に示すように、6日間、

経口的に (ピューリナ ラット チャウと混合して) 投与されまたは腹腔内に注射される。

肝臓のミトコンドリアおよびサイトゾルの調整:処置するラットは処置6日後、断頭により殺す。肝臓を切除し、pH7.4、250mMマンニトール、70mMスクロースおよび3mMへペス(Hepes)〔以降MSH緩衝液と称する〕よりなる緩衝液10ml中に置き、重量をはかり、緩衝液から取り出し、ハサミで細かく刻み、MSH緩衝液で洗浄し、MSH緩衝液5mlに対して刻んだ肝臓1gの割合でMSH中に懸濁しポッターーエルベージェンロータリーホモジナイザー(Polter-Elvehjem rotary homogenizer)で均質化する。

ミトコンドリア分画分を、参照により本明細書に編入されるジョンソン(Johnson,), D. およびラーディ(Lardy), H. A, Methods Enzymology,第10巻,94-96ページ(1967)に記述されている方法により製造する。簡単に説明すると、肝臓均質物をベックマン モデル(Beckman Model)J2-21遠心分離器、JA-20ロータを使用して750度で1分間遠心分離しさらに得られた上澄み溶液を15,000でさらに10分間遠心分離する。得られたミドコンドリアのペレットをMSH緩衝液で2回洗浄し、35重量%グリセロール水溶液0.8ないし1ml中に再度懸濁し、そして-70℃で貯蔵する。

サイトゾルの分画分を予め、100,000gで30分間、ベックマン モデル L2 超遠心分離器、タイプ40のローターを使用して遠心分離した上澄み液を再度遠心分離することにより得る。得られた上澄み溶液を−70℃で貯蔵する。

得られた調整物中のタンパク質濃度を、参照により本明細書に編入される、レイン(Layne), E., Methods Enzymology, 第3巻、ページ 450-451 (1957) に記載されているビウレット法により測定する。簡単に説明すると、タンパク質濃度は酒石酸鋼溶液で希釈タンパク質溶液を処理しそして540nmにおける光学密度を測定することにより決定する。

酵素検定:ミトコンドリアのG3P-DH活性は、ガードナー (Gardner), R. S., Anal, Biochem., 第59巻, 272-276 (1974) に記述されている方法の改良法であるワーネット (Werneite), M. E., オーチス (Ochs), R. S., およびラーディ (Lardy), H. A., J. Biol. Chem., vol. 256, 12767-1 2771 (1981) に記載された方法により測定する。従って両方の文献は参照により本明細書に編入される。簡単に説明すると、蛋白質0.1ないし0.2mgを含む予め調整したミトコンドリアの一部を、全容量0.4mlの50mM snーグリセロールー3-P,50mMリン酸カリウム緩衝液 (pH7.0)、1mMKCNおよび0.2%pーインドニトロテトラブリウ

バイオレットを含む試験管中で、30分間、37℃でインキュベーションを行う。インキュベーションを行うミトコンドリアは、インキュベーション中、100回転/分でデュブノフ シェーカー (Dubnolf shaker) により継続

ム

)

的に激しく提拌する。インキュベーションは試験管に1M 酢酸0.6mlを添加することにより終了される。インキュベーションの間に形成されたヨードホルマザンを酢酸エチルを試験管に添加し、完全に混合することにより、酢酸エチル2ml中で抽出する。次にヨードホルマザンを含んだ酢酸エチルを試験管からデカンテーションする。酢酸エチル層に含んでいるヨードホルマザンの光学密度を、オンライン インスツルメントシステム、モデル3820 データ システム、スペクトロフォトメトリー、カーリーー15、ヴァージョン4.08 (On Line Instrument Systems, Model 2380 Data System, Spectrophotomelory、Cary-15、Version 4.8) によって読み取る。酢酸エチル中のヨードホルマザン生成物に対する2.01×10⁴/(M cm) の吸光係数を酵素活性を計算するのに使用した。

サイトゾルのリンゴ酸酵素はヒシュ(Hsu), R. Y. およびラーディ(Lardy), H. A., Methods Enzymol., 第8巻, 2

30-235ペーシ (1967) に記載された方法により測定する。簡単に説明すれば、0.1ないし0.5mgのタンパク質を含む予め調整したサイトブル一部を、全容量1m1の0.8mMリンゴ酸、67mMトリエタノールアミン緩衝液(pH7.4),4mM MnCl2および0.2mM NADPの入った試験管で、3分間、26℃でインキュベーションを行い、インキュベーションを行うシトソールはインキュベーションの間。デュ

18

間、26℃でインキュベーションを行い、インキュペーションを行うシトソールはインキュベーションの間、デュブノフ シェーカーにより100回転/分で激しく攪拌する。リンゴ酸酵素の活性を0.5ないし2分間、340nmにおいてオンライン インスツルメントシステム,モデル・2380 データ システム,スペクトロフォトメトリー,カーリーー15,ヴァージョン4.08により測定された光学

上記で確立された手順によって行われた幾つかの試験 の結果を後の表1に示す。

密度の変化の割合から計算する。

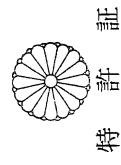
表 1 (炭素原子数19のステロイドによるラット肝臓中における酵素誘導)

(灰东原子数1907人プロイトによるノット町成立におりる時来的等)				
ステロイド	ラット	規定食中のステ ロイド 重量%	C3P一DH (対照%¹)	リンゴ酸酵素対照%1)
Δ5-アンドロステン3β-オール-17-オン(DHEA)	1	0.2	380	512
	29	0.1	265	
	27	0.1		394
	12	0.05	251	337
	3	0,01	139	64
$\Delta 5$ -アンドロステン3 β , 7α -オールー 17 -オン $(7\alpha$ -ジヒドロ	2	0.05	292	423
キシDHEA)	2	0.033	308	374
$\Delta 5$ -アンドロステン3 β , 7α -19-オールー17-オン(7α ,19-ジヒドロキシDHEA)	3	0, 1	117	118
Δ5-アンドロステン3β-オール-7,17-オン(7-ケトDHEA)	3	0.1	220	350
	5	0.05	439	449
	2	0.0575	224	341
	3	0.01	183	229
$\Delta 5$ - $\gamma \nu$ Fraction β - γ	3	0, 115	261	447
$\Delta 5$ - 7 ν 17 - 3β -3 - 17 - 3 -3 -3 -3 -3 -3 -3 -3 -3 -3	3	0.1	91	121
$\Delta 5-7 \vee $ $ = 7 \times 3\beta $, $ = 7 \times 3\beta $, $ = 7 \times 3\beta $, $ = 7 \times 3\beta $	2	0.1	227	611
	2	0.01	99	108
$\Delta 5-7 \vee 5 = 3.5 \times 3.6 = 17.8 = 3.5 \times 10^{-10}$	2	0.1	286	1030
	3	0.05	360	305
	4	0.01	180	175
$\Delta 5$ - r ν f u x r ν x θ x x θ	3	0, 13	232	452
F	2	0, 01	173	119

¹ 対照の活性は、ホルモンの補給なしの飼育規定食で給餌されたラットの肝臓の酵素活性に基づく。おのおのの分析において、ホルモンの補給なしの飼育規定食で給餌された対照ラットは重量%で示したホルモン補給の飼育規定食で給餌された試験ラットと比較される。

フロントページの続き

(58)調査した分野(Int. CI.⁶, DB名) A61K 31/565 C07J 1/00





വ တ ٥ Ď വ 穊 計 华 平成03年

与 က 0 က ರಾ 特許第2

アントロステンを含む医薬 1 減量を促進するための置換△5

発明の名称

レイカ ヤン こッセン・ က ည വ ミネンタ点 アメリカ合衆国,

イース

ドライブ

တ ∞ ∞

特許権者

リカ合衆国 メ 国籍 **し**ツョン ーポァフ П ネティックス 1 1 Ц لد

> 妕 温 絮

アーノルド ラーディ, ヘンリー

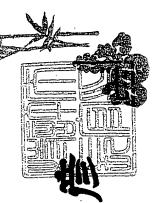
パートリッジ, ブルース

vo ° 特許原簿に登録されたことを証す 特許するものと確定し、 この発明は、

Ш က 9月 平成11年 ĮπΠ шK 上 鞊

华







、 取 人

住 所

7101-0.06

2

東京都千代田区神田駿河台1の6 お茶の

水スクエアB館

氏 名

專 経夫

嫌

類 収 証

特許第2973031号 平成11年9月3日登録 平成3年8月28日特願平03-515665号 平成11年 8月 5日領収 納付年分 第 3年分まで 領収金額 金 75,300 円也 請求項の数011

	09年分	15年分	21年分	
え)	08年分	14年分	20年分	
母納付(控)	07年分	13年分	19年分	25年分
年分以降特許料納付(控え)	06年分	12年分	18年分	24年分
4年~	05年分	11年分	17年分	23年分
	04年分	10年分	16年分	22年分

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
OTHER:

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.